

\* Exo 1:

1) on a l'énergie d'un photon :  $E = h\nu$  avec  $\nu = \frac{c}{\lambda}$ .

$$\Rightarrow E = \frac{hc}{\lambda}$$

→ conservation d'énergie :

$$E = E_1 + E_2 \Rightarrow \frac{hc}{\lambda} = \frac{hc}{\lambda_1} + \frac{hc}{\lambda_2}$$

$$\Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_1} + \frac{1}{\lambda_2} \Rightarrow \frac{1}{\lambda_2} = \frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\Rightarrow \boxed{\lambda_2 = \frac{\lambda_1 \lambda}{\lambda_1 - \lambda}} \quad \underline{\text{AN:}} \quad \lambda_2 = \frac{1216 \cdot 1026}{1216 - 1026}$$

$$\Rightarrow \boxed{\lambda_2 = 6566,4 \text{ \AA}}$$

$$2) \quad \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_1} + \frac{1}{\lambda_2} \Rightarrow \boxed{\lambda = \frac{\lambda_2 \cdot \lambda_1}{\lambda_1 + \lambda_2}} = \frac{1026 \cdot 1875}{1026 + 1875}$$

$$\Rightarrow \boxed{\lambda = 663 \text{ \AA}}$$

\* Exo 2:

1) Le niveau de Fermi ( $E_{Fi}$ ):

$$\text{on a: } E_{Fi} = \frac{E_c - E_v}{2} = \frac{E_g}{2} \Rightarrow E_{Fi} = \frac{0,66}{2}$$

$$\Rightarrow \boxed{E_{Fi} = 0,33 \text{ eV}}$$

2) La concentration intrinsèque ( $n_i$ ):

$$n_i = 2 \left( \frac{2\pi kT}{h^2} \right)^{3/2} (m_e^* \cdot m_h^*)^{3/4} e^{-\frac{E_g}{2kT}}$$

on a:  $k = 1,38 \cdot 10^{-23}$  cte de Boltzmann

$$\Rightarrow kT = 0,026 \text{ eV} \quad (\text{à } T = 300^\circ \text{K}).$$

$$n_i = 2 \left( \frac{2 \times 3,14 \times 1,38 \cdot 10^{-23} \times 300}{(6,62 \cdot 10^{-34})^2} \right)^{3/2} \cdot (0,59 \cdot 10^{-31}) e^{-\frac{0,66}{2 \cdot 0,026}}$$

avec:

$$m_e^* = m_h^* = 0,59 \cdot m_0 = 0,59 \cdot 9,11 \cdot 10^{-31}$$

$$\boxed{n_i = 2,96 \cdot 10^{13} \text{ atomes/cm}^3}$$

3)° Nombre d'atomes de Ge qui donnent naissance à une paire e/t.

$$m_v = \frac{m}{V} = \frac{N_a \cdot \frac{m}{N}}{V} = \frac{N_0}{V} \cdot \frac{M}{N} = n_{Ge} \cdot \frac{M}{N}$$

$$n_{Ge} = \frac{m_v N}{M} = \frac{5,33 \cdot 6,023 \cdot 10^{23}}{72,59} = 4,4 \cdot 10^{22} \text{ at/cm}^3$$

$$\text{d'où: } 4,4 \cdot 10^{22} \text{ at/cm}^3 \xrightarrow{\text{donnent}} 2,96 \cdot 10^{13} (e, t).$$

Avec:  $\left\{ \begin{array}{l} N = 6,023 \cdot 10^{23} \text{ Nombre d'Avogadro} \\ m_v: \text{masse volumique.} \end{array} \right.$

Mais:

$$N_0 = \frac{n_{Ge}}{n_i} = \frac{4,4 \cdot 10^{22}}{2,96 \cdot 10^{13}} = 1,48 \cdot 10^9 \text{ atomes}$$

Donc:  $1,48 \cdot 10^9 \text{ atomes} \xrightarrow{\text{donnent}} \underline{\underline{\text{une paire (e, t)}}$

\* Exo 3:

1) Les expressions  $n$  et  $p$ :

$$n = N_c e^{\frac{E_c - E_F}{kT}} \quad p = N_v e^{\frac{E_v - E_F}{kT}}$$

2) On a:  $n = p = n_i$

$$n_i = N_c e^{\frac{E_c - E_F}{kT}} = N_v e^{\frac{E_v - E_F}{kT}}$$

$$\Rightarrow n_i^2 = n \cdot p \Rightarrow n_i = \sqrt{n \cdot p}$$

$$n_i = \sqrt{N_c \cdot N_v} e^{\frac{E_c - E_v}{2kT}}$$

$$\frac{n}{p} = 1 \Rightarrow \frac{N_c}{N_v} e^{\frac{E_c - E_v - 2E_{Fi}}{kT}} = 1$$

$$\Rightarrow \frac{-E_c + E_v + 2E_{Fi}}{kT} = \ln\left(\frac{N_v}{N_c}\right)$$

$$\Rightarrow \boxed{E_{Fi} = \frac{E_c - E_v}{2} + \frac{kT}{2} \ln\left(\frac{N_v}{N_c}\right)}$$

3)  $n_i = \sqrt{N_c \cdot N_v} e^{\frac{E_c - E_v}{2kT}}$  à  $T = 300^\circ\text{K} \Rightarrow kT = 0,026 \text{ eV}$

$$= \sqrt{2,7 \cdot 10^{19} \cdot 1,1 \cdot 10^{19}} e^{-\frac{1,1 \cdot 0,026}{2}} \Rightarrow \boxed{n_i = 1,12 \cdot 10^{10} \text{ cm}^{-3}}$$

à  $300^\circ\text{K}$

$$E_{Fi} = \frac{E_c - E_v}{2} + \frac{kT}{2} \ln\left(\frac{N_v}{N_c}\right)$$

$$= \frac{1,1 - 0}{2} + \frac{0,026}{2} \ln\left(\frac{1,1 \cdot 10^{19}}{2,7 \cdot 10^{19}}\right) \Rightarrow \boxed{E_{Fi} = 0,538 \text{ eV}}$$

à  $300^\circ\text{K}$

Donc, il faut calculer à  $T = 27^\circ\text{C} = 27 + 273 = 300^\circ\text{K}$

$T = 127^\circ\text{C} = 127 + 273 = 400^\circ\text{K}$

$T = 227^\circ\text{C} = 227 + 273 = 500^\circ\text{K}$

(3)



Donc: à  $T = 300^\circ\text{K} \Rightarrow kT = 0,026 \text{ eV}$

$T = 400^\circ\text{K} \Rightarrow kT = 1,38 \cdot 10^{-23} \cdot 400 = 552 \cdot 10^{-23} \text{ Joules}$   
 $= 552 \cdot 10^{-23} \text{ J}$

mais en eV:

$kT = \frac{552 \cdot 10^{-23}}{1,6 \cdot 10^{-19}} \approx \cancel{0,026 \text{ eV}} \quad 0,0345 \text{ eV}.$

à  $T = 500^\circ\text{K} \Rightarrow kT = 1,38 \cdot 10^{-23} \cdot 500$   
 $= 690 \cdot 10^{-23} \text{ J}$

$kT = \frac{690 \cdot 10^{-23}}{1,6 \cdot 10^{-19}} = 0,0431 \text{ eV}.$

Donc il faut calculer  $n_i$  et  $E_F$  à  $400^\circ\text{K}$  et  $500^\circ\text{K}$ .

\*Exo4:

à  $27^\circ\text{C} = 300^\circ\text{K}$

1) Le phosphore est un donneur :  $N_D = 10^{18} \text{ cm}^{-3}$

$N_D \gg n_i$  ainsi la densité d'e = densité de donneurs

$n = N_D = 10^{18} \text{ cm}^{-3}$

à  $300^\circ\text{K}$  :  $p = \frac{n_i^2}{n} = \frac{n_i^2}{N_D} = \frac{(1,12 \times 10^{10})^2}{10^{18}}$

$n_i = 1,12 \cdot 10^{10} \text{ cm}^{-3}$   
 d'après l'exo 3  
 à  $300^\circ\text{K}$

$p = 125 \text{ cm}^{-3}$  le sc est de type N

2)

$n = N_D = N_C e^{-\frac{E_C - E_F}{kT}} \Leftrightarrow N_D = N_C e^{-\frac{E_C - E_F + E_F - E_F}{kT}}$   
 $\Leftrightarrow N_D = n_i e^{-\frac{E_F - E_F}{kT}}$

$\Rightarrow E_F - E_{F_i} + kT \ln\left(\frac{N_D}{n_i}\right) \Leftrightarrow E_F = 0,538 + 0,026 \ln\left(\frac{10^{18}}{1,12 \cdot 10^{10}}\right) \Rightarrow E_F = 1,014 \text{ eV}$

